ملخص

كيمياء عضوية (8)

لطلاب السنة التحضيرية بجامعة الملك خالد بأبها – المحالة

2015

عمل تطوعي طلابي

لا تنسى زيارة المدونة http://kku-a.blogspot.com

و نشر المدونة بين الطلاب لتعم الفائدة

IUPAC name of Alkenes

تسمية الالكينات بالطريقة النظامية

١- اختيار أطول سلسلة مستمرة تحتوي الرابطة الثنائية

٢- نبدأ الترقيم من أقرب ذرة كربون للرابطة الثنائية

٣- اذا تساوت في الموضع نفضل الطرف الاقرب للتفرع

٤- اسم رقم التفرع - اسم التفرع - رقم الرابطة الثنائية ١ ، ٢ - اسم السلسلة

تنتهي بالمقطع ene

٥- اذا وجد رابطتين ثنائيتين تنتهي بالمقطع ← diene

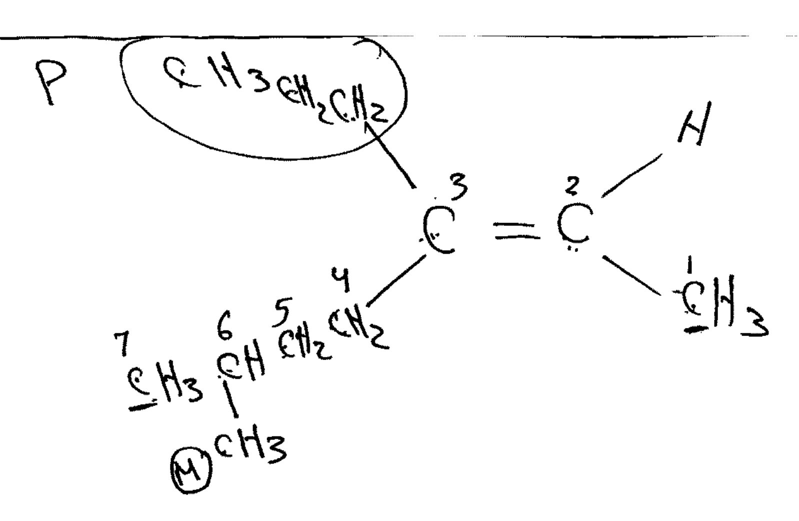
$H_2C=CH_2$ Ethene

Propene

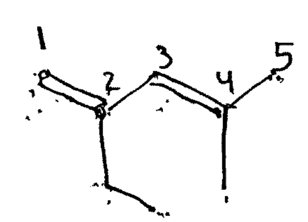
1-Butene

2-Butene

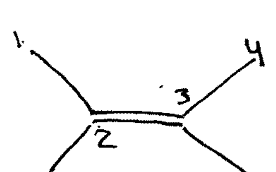




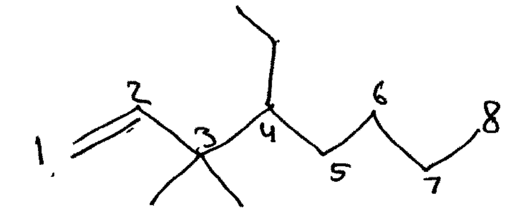
6-Methyl-3-propyl-2-heptene



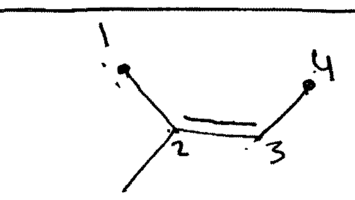
2-Ethyl-4-methyl-1,3-Pentdiene



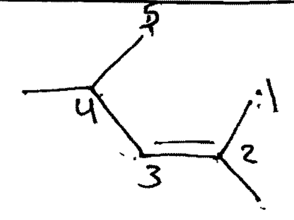
2,3-Dimethyl-2-butene



4-Ethyl-3,3-dimethyl-1-octene



2-Methyl-2-butene



2,4-Dimethyl-2-Pentene

$H_2C = CH\ CH(CH_3)\ C(CH_3)_2\ CH_3$ (C1–C5)

3,4,4-Trimethyl-1-Pentene

$CH_3CH_2CH = C(CH_3)CH_2CH_3$ (C6–C1)

3-Methyl-3-hexene

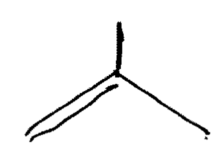
$CH_3CH = CH\ CH(CH_3)\ CH = CH\ CH(CH_3)\ CH_3$ (C1–C8)

4,7-Dimethyl-2,5-octadiene

Common — ylene بالمقطع ← ينتهي الـ

$H-C(H) = C(H)-H$ Ethylene

propylene



Isobutylene

$CH_3C(CH_3) = CH_2$

Isobutylene

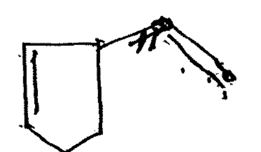
ملاحظة وجود تفرع واحد بالمركب يأخذ ← Iso

Alkenyl

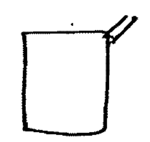
	Alkenyl	IUPAC	Common
①	$=CH_2$	Methylene	Methyldene
②	$CH_2=CH$	Ethenyl	Vinil
③	$CH_2=CH\ CH_2$	2-propenyl	Allyl

Methylene cyclo hexene

Ethenylcyclohexan

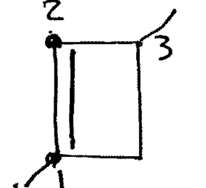


Ethenyl cyclopentene

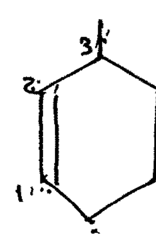


Methylene cyclobutane

Cyclo alkene

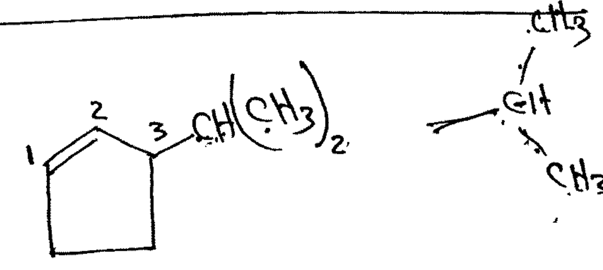


Cyclobutene

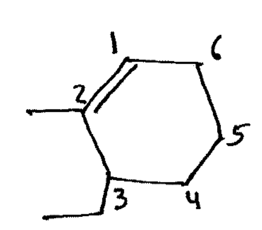


3-Methylcyclohexene

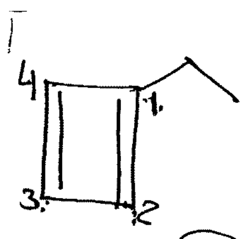
1,3-Dimethylcyclobutene



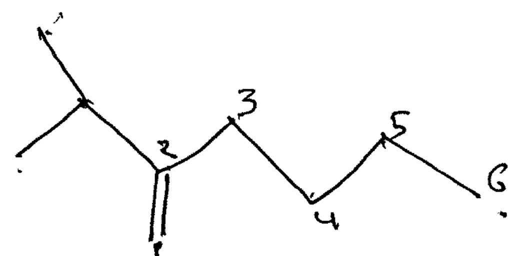
3-Isopropyl cyclopentene



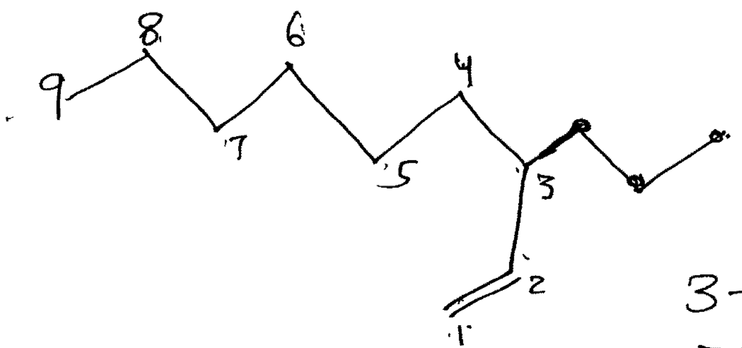
3-Ethyl-2-methylcyclohexene



1-Ethyl-(1,3)-cyclobutadiene

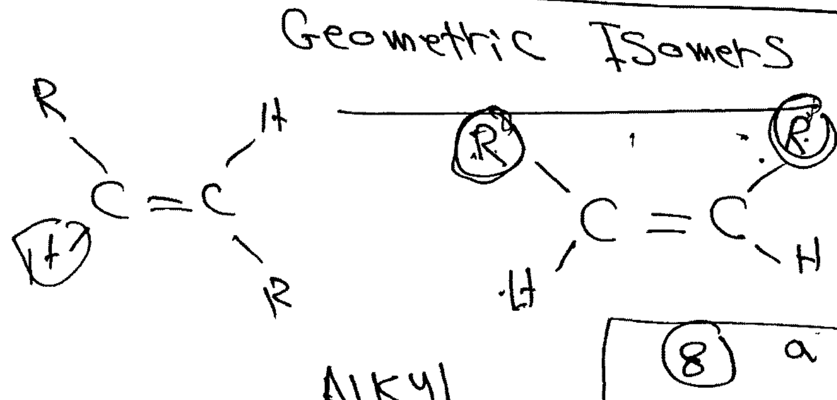


2-Isopropyl-1-hexene



3-Propyl-1-nonene

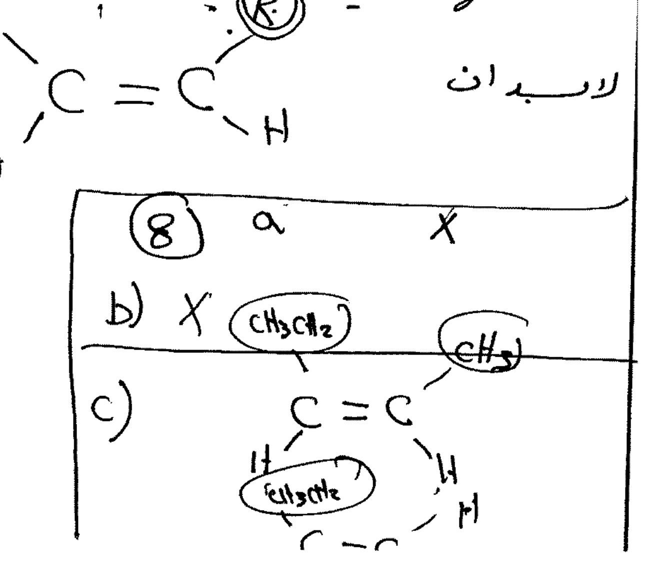
Geometric Isomers الايزومرات الهندسية



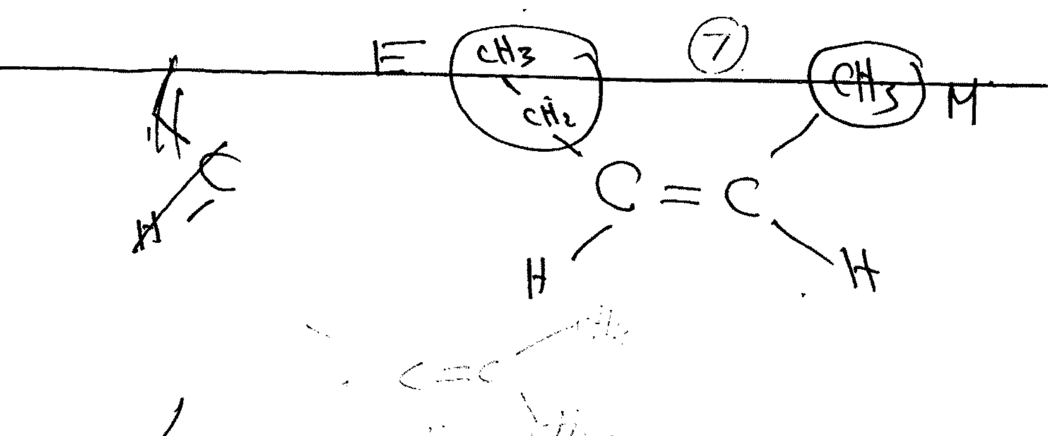
لا بد ان

R → Alkyl

R → X — F, Cl, Br, I







$(CH_3)_2\,C = C(CH_3)\,CH_2CH_3$

$ClCH = CHCl$

Cl, H / C = C / H, Cl

trans

H, H / C = C / Cl, Cl

Cis

H, H / C = C / Br, Cl

cis

H, Cl / C = C / Br, H

trans

These two compounds are:

